H57

Filed August 24, 1971
11 am

STATE OF WISCONSIN)
) ss
DEPARTMENT OF HEALTH AND SOCIAL SERVICES)

TO ALL TO WHOM THESE PRESENTS SHALL COME, GREETINGS:

I, Wilbur J. Schmidt, Secretary of the Department of Health and Social Services and custodian of the official records of said department, do hereby certify that the amendments to rules and regulations, relating to the concentration of specific waste radioactive isotopes in air and water were duly approved and adopted by this department on August 11, 1971.

I further certify that said copy has been compared by me with the original on file in this department and that the same is a true copy thereof, and of the whole of such original.

IN TESTIMONY WHEREOF, I have hereunto set my hand and affixed the official seal of the department in the city of Madison, this 23rd day of August, 1971.

Wilbur J. Schmidt
Secretary
Department of Health & Social Services

Seal

ORDER OF THE DEPARTMENT OF HEALTH & SOCIAL SERVICES ADOPTING RULES

Pursuant to authority vested in the Department of Health and Social Services in Section 140.05, Wis. Stats., and in accordance with Chapter 227, Wis. Stats., the following rules are hereby promulgated.

Section H 57.15 of the WISCONSIN ADMINISTRATIVE CODE is created to read:

H 57.15 Concentrations in effluents to unrestricted areas. (1) A user of a radiation installation shall not possess, use or transfer radioactive material so as to release to an unrestricted area radioisotopes in concentrations which exceed the limits specified in Appendix D, Table II of this part. For purposes of this section concentrations may be averaged over a period not greater than one year.

(2) For the purposes of this section the concentration limits in Appendix D, Table II of this part shall apply at the boundary of the restricted area. The concentration of radioactive material discharged through a stack, pipe or similar conduit may be determined with respect to the point where the material leaves the conduit. If the conduit discharges within the restricted area, the concentration at the boundary may be determined by applying appropriate factors for dilution, dispersion, or decay between the point of discharge and the boundary.

(3) In addition to limiting concentrations in effluent streams the department may limit quantities of radioactive materials released in air or water during a specified period of time if it appears that the daily intake of radioactive material from air, water, or food by a suitable sample of an exposed population group, averaged over a period not exceeding one year, would otherwise exceed the daily intake resulting from continuous exposure to air or water containing one-third the concentration of radioactive materials specified in Appendix D, Table II of this section.

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Actinium (89)	Ac 227	S	2×10^{-12}	6×10^{-5}	8×10^{-14}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	9×10^{-3}	9×10^{-13}	3×10^{-4}
	Ac 228	S	8×10^{-8}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	3×10^{-3}	6×10^{-10}	9×10^{-5}
Americium (95)	Am 241	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Am 242m	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	3×10^{-10}	3×10^{-3}	9×10^{-12}	9×10^{-5}
	Am 242	S	4×10^{-8}	4×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
	Am 243	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Am 244	S	4×10^{-6}	1×10^{-1}	1×10^{-7}	5×10^{-3}
		I	2×10^{-5}	1×10^{-1}	8×10^{-7}	5×10^{-3}
Antimony (51)	Sb 122	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Sb 124	S	2×10^{-7}	7×10^{-4}	5×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	7×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
	Sb 125	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	3×10^{-8}	3×10^{-3}	9×10^{-10}	1×10^{-4}
Argon (18)	A 37	Sub[2]	6×10^{-3}	----------	1×10^{-4}	----------
	A 41	Sub	2×10^{-6}	----------	4×10^{-8}	----------
Arsenic (33)	As 73	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	5×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	1×10^{-2}	1×10^{-8}	5×10^{-4}
	As 74	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	2×10^{-3}	4×10^{-9}	5×10^{-5}
	As 76	S	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
	As 77	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Astatine (85)	At 211	S	7×10^{-9}	5×10^{-5}	2×10^{-10}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	7×10^{-5}
Barium (56)	Ba 131	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Ba 140	S	1×10^{-7}	8×10^{-4}	4×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
Berkelium (97)	Bk 249	S	9×10^{-10}	2×10^{-2}	3×10^{-11}	6×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	2×10^{-2}	4×10^{-9}	6×10^{-4}
	Bk 250	S	1×10^{-7}	6×10^{-3}	5×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
Beryllium (4)	Be 7	S	6×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	1×10^{-6}	5×10^{-2}	4×10^{-8}	2×10^{-3}
Bismuth (83)	Bi 206	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-3}	5×10^{-9}	4×10^{-5}
	Bi 207	S	2×10^{-7}	2×10^{-3}	6×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	2×10^{-3}	5×10^{-10}	6×10^{-5}
	Bi 210	S	6×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
	Bi 212	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	3×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	7×10^{-9}	4×10^{-4}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Bromine (35)	Br 82	S	1×10^{-6}	8×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
Cadmium (48)	Cd 109	S	5×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	5×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Cd 115m	S	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Cd 115	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
Calcium (20)	Ca 45	S	3×10^{-8}	3×10^{-4}	1×10^{-9}	9×10^{-6}
		I	1×10^{-7}	5×10^{-3}	4×10^{-9}	2×10^{-4}
	Ca 47	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Californium (98)	Cf 249	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	5×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cf 250	S	5×10^{-12}	4×10^{-4}	2×10^{-13}	1×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cf 251	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cf 252	S	2×10^{-11}	7×10^{-4}	7×10^{-13}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cf 253	S	8×10^{-10}	4×10^{-3}	3×10^{-11}	1×10^{-4}
		I	8×10^{-10}	4×10^{-3}	3×10^{-11}	1×10^{-4}
	Cf 254	S	5×10^{-12}	4×10^{-6}	2×10^{-13}	1×10^{-7}
		I	5×10^{-12}	4×10^{-6}	2×10^{-13}	1×10^{-7}
Carbon (6)	C 14	S	4×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	8×10^{-4}
	(CO_2)	Sub	5×10^{-5}	----------	1×10^{-6}	----------
Cerium (58)	Ce 141	S	4×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	3×10^{-3}	5×10^{-9}	9×10^{-5}
	Ce 143	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	9×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
	Ce 144	S	1×10^{-8}	3×10^{-4}	3×10^{-10}	1×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	3×10^{-4}	2×10^{-10}	1×10^{-5}
Cesium (55)	Cs 131	S	1×10^{-5}	7×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	3×10^{-6}	3×10^{-2}	1×10^{-7}	9×10^{-4}
	Cs 134m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	6×10^{-3}
		I	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	Cs 134	S	4×10^{-8}	3×10^{-4}	1×10^{-9}	9×10^{-6}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	4×10^{-10}	4×10^{-5}
	Cs 135	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	9×10^{-8}	7×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Cs 136	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	6×10^{-9}	6×10^{-5}
	Cs 137	S	6×10^{-8}	4×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	5×10^{-10}	4×10^{-5}
Chlorine (17)	Cl 36	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	2×10^{-3}	8×10^{-10}	6×10^{-5}
	Cl 38	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	4×10^{-4}
Chromium (24)	Cr 51	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	2×10^{-6}	5×10^{-2}	8×10^{-8}	2×10^{-3}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Cobalt (27)	Co 57	S	3×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	5×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	6×10^{-9}	4×10^{-4}
	Co 58m	S	2×10^{-5}	8×10^{-2}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	6×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
	Co 58	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-8}	3×10^{-3}	2×10^{-9}	9×10^{-5}
	Co 60	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	9×10^{-9}	1×10^{-3}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
Copper (29)	Cu 64	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
Curium (96)	Cm 242	S	1×10^{-10}	7×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-10}	7×10^{-4}	6×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 243	S	6×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	5×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cm 244	S	9×10^{-12}	2×10^{-4}	3×10^{-13}	7×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 245	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 246	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Cm 247	S	5×10^{-12}	1×10^{-4}	2×10^{-13}	4×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	6×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Cm 248	S	6×10^{-13}	1×10^{-5}	2×10^{-14}	4×10^{-7}
		I	1×10^{-11}	4×10^{-5}	4×10^{-13}	1×10^{-6}
	Cm 249	S	1×10^{-5}	6×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	1×10^{-5}	6×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
Dysprosium (66)	Dy 165	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	4×10^{-4}
	Dy 166	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
Einsteinium (99)	Es 253	S	8×10^{-10}	7×10^{-4}	3×10^{-11}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-10}	7×10^{-4}	2×10^{-11}	2×10^{-5}
	Es 254m	S	5×10^{-9}	5×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	5×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
	Es 254	S	2×10^{-11}	4×10^{-4}	6×10^{-13}	1×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	4×10^{-4}	4×10^{-12}	1×10^{-5}
	Es 255	S	5×10^{-10}	8×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	4×10^{-10}	8×10^{-4}	1×10^{-11}	3×10^{-5}
Erbium (68)	Er 169	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	3×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
	Er 171	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Europium (63)	Eu 152	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	(T/2 = 9.2 hrs)	I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	Eu 152	S	1×10^{-8}	2×10^{-3}	4×10^{-10}	8×10^{-5}
	(T/2 = 13 yrs)	I	2×10^{-8}	2×10^{-3}	6×10^{-10}	8×10^{-5}
	Eu 154	S	4×10^{-9}	6×10^{-4}	1×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	7×10^{-9}	6×10^{-4}	2×10^{-10}	2×10^{-5}
	Eu 155	S	9×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Fermium (100)	Fm 254	S	6×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	4×10^{-3}	2×10^{-9}	1×10^{-4}
	Fm 255	S	2×10^{-8}	1×10^{-3}	6×10^{-10}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	1×10^{-3}	4×10^{-10}	3×10^{-5}
	Fm 256	S	3×10^{-9}	3×10^{-5}	1×10^{-10}	9×10^{-7}
		I	2×10^{-9}	3×10^{-5}	6×10^{-11}	9×10^{-7}
Fluorine (9)	F 18	S	5×10^{-6}	2×10^{-2}	2×10^{-7}	8×10^{-4}
		I	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	5×10^{-4}
Gadolinium (64)	Gd 153	S	2×10^{-7}	6×10^{-3}	8×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	9×10^{-8}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Gd 159	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Gallium (31)	Ga 72	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
Germanium (32)	Ge 71	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	6×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
Gold (79)	Au 196	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Au 198	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Au 199	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
Hafnium (72)	Hf 181	S	4×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	7×10^{-5}
		I	7×10^{-8}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	7×10^{-5}
Holmium (67)	Ho 166	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Hydrogen (1)	H3	S	5×10^{-6}	1×10^{-1}	2×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	1×10^{-1}	2×10^{-7}	3×10^{-3}
		Sub	2×10^{-3}		4×10^{-5}	
Indium (49)	In 113m	S	8×10^{-6}	4×10^{-2}	3×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	7×10^{-6}	4×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	In 114m	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	5×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
	In 115m	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	4×10^{-4}
	In 115	S	2×10^{-7}	3×10^{-3}	9×10^{-9}	9×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	3×10^{-3}	1×10^{-9}	9×10^{-5}
Iodine (53)	I 125	S	5×10^{-9}	4×10^{-5}	8×10^{-11}	2×10^{-7}
		I	2×10^{-7}	6×10^{-3}	6×10^{-9}	2×10^{-4}
	I 126	S	8×10^{-9}	5×10^{-5}	9×10^{-11}	3×10^{-7}
		I	3×10^{-7}	3×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
	I 129	S	2×10^{-9}	1×10^{-5}	2×10^{-11}	6×10^{-8}
		I	7×10^{-8}	6×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
	I 131	S	9×10^{-9}	6×10^{-5}	1×10^{-10}	3×10^{-7}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	I 132	S	2×10^{-7}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	8×10^{-6}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	I 133	S	3×10^{-8}	2×10^{-4}	4×10^{-10}	1×10^{-6}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
	I 134	S	5×10^{-7}	4×10^{-3}	6×10^{-9}	2×10^{-5}

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Iodine (53)	I 134	I	3×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	6×10^{-4}
	I 135	S	1×10^{-7}	7×10^{-4}	1×10^{-9}	4×10^{-6}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
Iridium (77)	Ir 190	S	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Ir 192	S	1×10^{-7}	1×10^{-3}	4×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	9×10^{-10}	4×10^{-5}
	Ir 194	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Iron (26)	Fe 55	S	9×10^{-7}	2×10^{-2}	3×10^{-8}	8×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-8}	2×10^{-3}
	Fe 59	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	5×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	5×10^{-5}
Krypton (36)	Kr 85m	Sub	6×10^{-6}	----------	1×10^{-7}	----------
	Kr 85	Sub	1×10^{-5}	----------	3×10^{-7}	----------
	Kr 87	Sub	1×10^{-6}	----------	2×10^{-8}	----------
	Kr 88	Sub	1×10^{-6}	----------	2×10^{-8}	----------
Lanthanum (57)	La 140	S	2×10^{-7}	7×10^{-4}	5×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	7×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Lead (82)	Pb 203	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	4×10^{-4}
	Pb 210	S	1×10^{-10}	4×10^{-6}	4×10^{-12}	1×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	5×10^{-3}	8×10^{-12}	2×10^{-4}
	Pb 212	S	2×10^{-8}	6×10^{-4}	6×10^{-10}	2×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	5×10^{-4}	7×10^{-10}	2×10^{-5}
Lutetium (71)	Lu 177	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Manganese (25)	Mn 52	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Mn 54	S	4×10^{-7}	4×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	4×10^{-8}	3×10^{-3}	1×10^{-9}	1×10^{-4}
	Mn 56	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Mercury (80)	Hg 197m	S	7×10^{-7}	6×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Hg 197	S	1×10^{-6}	9×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	5×10^{-4}
	Hg 203	S	7×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
Molybdenum (42)	Mo 99	S	7×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	7×10^{-9}	4×10^{-5}
Neodymium (60)	Nd 144	S	8×10^{-11}	2×10^{-3}	3×10^{-12}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-10}	2×10^{-3}	1×10^{-11}	8×10^{-5}
	Nd 147	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	8×10^{-9}	6×10^{-5}
	Nd 149	S	2×10^{-6}	8×10^{-3}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	8×10^{-3}	5×10^{-8}	3×10^{-4}

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Neptunium (93)	Np 237	S	4×10^{-12}	9×10^{-5}	1×10^{-13}	3×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	Np 239	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Nickel (28)	Ni 59	S	5×10^{-7}	6×10^{-3}	2×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-7}	6×10^{-2}	3×10^{-8}	2×10^{-3}
	Ni 63	S	6×10^{-8}	8×10^{-4}	2×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	7×10^{-4}
	Ni 65	S	9×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Niobium (Columbium) (41).	Nb 93m	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	5×10^{-9}	4×10^{-4}
	Nb 95	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	1×10^{-4}
	Nb 97	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
Osmium (76)	Os 185	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	7×10^{-5}
	Os 191m	S	2×10^{-5}	7×10^{-2}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
	Os 191	S	1×10^{-6}	5×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
	Os 193	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	9×10^{-9}	5×10^{-5}
Palladium (46)	Pd 103	S	1×10^{-6}	1×10^{-2}	5×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	7×10^{-7}	8×10^{-3}	3×10^{-8}	3×10^{-4}
	Pd 109	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
Phosphorus (15)	P 32	S	7×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	7×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Platinum (78)	Pt 191	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Pt 193m	S	7×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
	Pt 197m	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	1×10^{-3}
		I	5×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
	Pt 197	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Plutonium (94)	Pu 238	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	7×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 239	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 240	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	8×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 241	S	9×10^{-11}	7×10^{-3}	3×10^{-12}	2×10^{-4}
		I	4×10^{-8}	4×10^{-2}	1×10^{-9}	1×10^{-3}
	Pu 242	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	5×10^{-6}
		I	4×10^{-11}	9×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
	Pu 243	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	3×10^{-4}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Plutonium (94)	Pu 244	S	2×10^{-12}	1×10^{-4}	6×10^{-14}	4×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	3×10^{-4}	1×10^{-12}	1×10^{-5}
Polonium (84)	Po 210	S	5×10^{-10}	2×10^{-5}	2×10^{-11}	7×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	8×10^{-4}	7×10^{-12}	3×10^{-5}
Potassium (19)	K 42	S	2×10^{-6}	9×10^{-3}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Praseodymium (59)	Pr 142	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
	Pr 143	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	5×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	5×10^{-5}
Promethium (61)	Pm 147	S	6×10^{-8}	6×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-3}	3×10^{-9}	2×10^{-4}
	Pm 149	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
Protoactinium (91)	Pa 230	S	2×10^{-9}	7×10^{-3}	6×10^{-11}	2×10^{-4}
		I	8×10^{-10}	7×10^{-3}	3×10^{-11}	2×10^{-4}
	Pa 231	S	1×10^{-12}	3×10^{-5}	4×10^{-14}	9×10^{-7}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	2×10^{-5}
	Pa 233	S	6×10^{-7}	4×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	3×10^{-3}	6×10^{-9}	1×10^{-4}
Radium (88)	Ra 223	S	2×10^{-9}	2×10^{-5}	6×10^{-11}	7×10^{-7}
		I	2×10^{-10}	1×10^{-4}	8×10^{-12}	4×10^{-6}
	Ra 224	S	5×10^{-9}	7×10^{-5}	2×10^{-10}	2×10^{-6}
		I	7×10^{-10}	2×10^{-4}	2×10^{-11}	5×10^{-6}
	Ra 226	S	3×10^{-11}	4×10^{-7}	3×10^{-12}	3×10^{-8}
		I	5×10^{-11}	9×10^{-4}	2×10^{-12}	3×10^{-5}
	Ra 228	S	7×10^{-11}	8×10^{-7}	2×10^{-12}	3×10^{-8}
		I	4×10^{-11}	7×10^{-4}	1×10^{-12}	3×10^{-5}
Radon (86)	Rn 220	S	3×10^{-7}		1×10^{-8}	-------
	Rn 222	S	1×10^{-7}	...	3×10^{-9}	.....
Rhenium (75)	Re 183	S	3×10^{-6}	2×10^{-2}	9×10^{-8}	6×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	8×10^{-3}	5×10^{-9}	3×10^{-4}
	Re 186	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Re 187	S	9×10^{-6}	7×10^{-2}	3×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	5×10^{-7}	4×10^{-2}	2×10^{-8}	2×10^{-3}
	Re 188	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
Rhodium (45)	Rh 103m	S	8×10^{-5}	4×10^{-1}	3×10^{-6}	1×10^{-2}
		I	6×10^{-5}	3×10^{-1}	2×10^{-6}	1×10^{-2}
	Rh 105	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Rubidium (37)	Rb 86	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	7×10^{-8}	7×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
	Rb 87	S	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	7×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Ruthenium (44)	Ru 97	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-6}	1×10^{-2}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
	Ru 103	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	2×10^{-3}	3×10^{-9}	8×10^{-5}
	Ru 105	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
	Ru 106	S	8×10^{-8}	4×10^{-4}	3×10^{-9}	1×10^{-5}
		I	6×10^{-9}	3×10^{-4}	2×10^{-10}	1×10^{-5}
Samarium (62)	Sm 147	S	7×10^{-11}	2×10^{-3}	2×10^{-12}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-10}	2×10^{-3}	9×10^{-12}	7×10^{-5}
	Sm 151	S	6×10^{-8}	1×10^{-2}	2×10^{-9}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-2}	5×10^{-9}	4×10^{-4}
	Sm 153	S	5×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	8×10^{-5}
		I	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	8×10^{-5}
Scandium (21)	Sc 46	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	1×10^{-3}	8×10^{-10}	4×10^{-5}
	Sc 47	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	5×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	9×10^{-5}
	Sc 48	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Selenium (34)	Se 75	S	1×10^{-6}	9×10^{-3}	4×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-3}	4×10^{-9}	3×10^{-4}
Silicon (14)	Si 31	S	6×10^{-6}	3×10^{-2}	2×10^{-7}	9×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	6×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
Silver (47)	Ag 105	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	8×10^{-8}	3×10^{-3}	3×10^{-9}	1×10^{-4}
	Ag 110m	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-8}	9×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
	Ag 111	S	3×10^{-7}	1×10^{-3}	1×10^{-8}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	4×10^{-5}
Sodium (11)	Na 22	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	9×10^{-9}	9×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-5}
	Na 24	S	1×10^{-6}	6×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Strontium (38)	Sr 85m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	7×10^{-3}
		I	3×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	7×10^{-3}
	Sr 85	S	2×10^{-7}	3×10^{-3}	8×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	5×10^{-3}	4×10^{-9}	2×10^{-4}
	Sr 89	S	3×10^{-8}	3×10^{-4}	3×10^{-10}	3×10^{-6}
		I	4×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Sr 90	S	1×10^{-9}	1×10^{-5}	3×10^{-11}	3×10^{-7}
		I	5×10^{-9}	1×10^{-3}	2×10^{-10}	4×10^{-5}
	Sr 91	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	1×10^{-3}	9×10^{-9}	5×10^{-5}
	Sr 92	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
Sulfur (16)	S 35	S	3×10^{-7}	2×10^{-3}	9×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	8×10^{-3}	9×10^{-9}	3×10^{-4}
Tantalum (73)	Ta 182	S	4×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	2×10^{-8}	1×10^{-3}	7×10^{-10}	4×10^{-5}

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I		Table II	
			Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)	Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)
Technetium (43)	Tc 96m	S	8×10^{-5}	4×10^{-1}	3×10^{-6}	1×10^{-2}
		I	3×10^{-5}	3×10^{-1}	1×10^{-6}	1×10^{-2}
	Tc 96	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	5×10^{-5}
	Tc 97m	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	5×10^{-3}	5×10^{-9}	2×10^{-4}
	Tc 97	S	1×10^{-5}	5×10^{-2}	4×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	8×10^{-4}
	Tc 99m	S	4×10^{-5}	2×10^{-1}	1×10^{-6}	6×10^{-3}
		I	1×10^{-5}	8×10^{-2}	5×10^{-7}	3×10^{-3}
	Tc 99	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	6×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
Tellurium (52)	Te 125m	S	4×10^{-7}	5×10^{-3}	1×10^{-8}	2×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
	Te 127m	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	5×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	4×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
	Te 127	S	2×10^{-6}	8×10^{-3}	6×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Te 129m	S	8×10^{-8}	1×10^{-3}	3×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	6×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
	Te 129	S	5×10^{-6}	2×10^{-2}	2×10^{-7}	8×10^{-4}
		I	4×10^{-6}	2×10^{-2}	1×10^{-7}	8×10^{-4}
	Te 131m	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	4×10^{-5}
	Te 132	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	7×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
Terbium (65)	Tb 160	S	1×10^{-7}	1×10^{-3}	3×10^{-9}	4×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	4×10^{-5}
Thallium (81)	Tl 200	S	3×10^{-6}	1×10^{-2}	9×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-6}	7×10^{-3}	4×10^{-8}	2×10^{-4}
	Tl 201	S	2×10^{-6}	9×10^{-3}	7×10^{-8}	3×10^{-4}
		I	9×10^{-7}	5×10^{-3}	3×10^{-8}	2×10^{-4}
	Tl 202	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	2×10^{-3}	8×10^{-9}	7×10^{-5}
	Tl 204	S	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	9×10^{-10}	6×10^{-5}
Thorium (90)	Th 228	S	9×10^{-12}	2×10^{-4}	3×10^{-13}	7×10^{-6}
		I	6×10^{-12}	4×10^{-4}	2×10^{-13}	1×10^{-5}
	Th 230	S	2×10^{-12}	5×10^{-5}	8×10^{-14}	2×10^{-6}
		I	1×10^{-11}	9×10^{-4}	3×10^{-13}	3×10^{-5}
	Th 232	S	3×10^{-11}	5×10^{-5}	1×10^{-12}	2×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	1×10^{-3}	1×10^{-12}	4×10^{-5}
	Th natural	S	3×10^{-11}	3×10^{-5}	1×10^{-12}	1×10^{-6}
		I	3×10^{-11}	3×10^{-4}	1×10^{-12}	1×10^{-5}
	Th 234	S	6×10^{-8}	5×10^{-4}	2×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	5×10^{-4}	1×10^{-9}	2×10^{-5}
Thulium (69)	Tm 170	S	4×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	1×10^{-3}	1×10^{-9}	5×10^{-5}
	Tm 171	S	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	5×10^{-4}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-2}	8×10^{-9}	5×10^{-4}

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I		Table II	
			Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)	Column 1 Air (μc/ml)	Column 2 Water (μc/ml)
Tin (50)	Sn 113	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	9×10^{-5}
		I	5×10^{-8}	2×10^{-3}	2×10^{-9}	8×10^{-5}
	Sn 125	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	8×10^{-8}	5×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Tungsten (Wolfram) (74)	W 181	S	2×10^{-6}	1×10^{-2}	8×10^{-8}	4×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	1×10^{-2}	4×10^{-9}	3×10^{-4}
	W 185	S	8×10^{-7}	4×10^{-3}	3×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
	W 187	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	2×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
Uranium (92)	U 230	S	3×10^{-10}	1×10^{-4}	1×10^{-11}	5×10^{-6}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-4}	4×10^{-12}	5×10^{-6}
	U 232	S	1×10^{-10}	8×10^{-4}	3×10^{-12}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-11}	8×10^{-4}	9×10^{-13}	3×10^{-5}
	U 233	S	5×10^{-10}	9×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 234	S	6×10^{-10}	9×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	9×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 235	S	5×10^{-10}	8×10^{-4}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	8×10^{-4}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 236	S	6×10^{-10}	1×10^{-3}	2×10^{-11}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-3}	4×10^{-12}	3×10^{-5}
	U 238	S	7×10^{-11}	1×10^{-3}	3×10^{-12}	4×10^{-5}
		I	1×10^{-10}	1×10^{-3}	5×10^{-12}	4×10^{-5}
	U 240	S	2×10^{-7}	1×10^{-3}	8×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	2×10^{-7}	1×10^{-3}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
	U natural	S	7×10^{-11}	5×10^{-4}	3×10^{-12}	2×10^{-5}
		I	6×10^{-11}	5×10^{-4}	2×10^{-12}	2×10^{-5}
Vanadium (23)	V 48	S	2×10^{-7}	9×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	6×10^{-8}	8×10^{-4}	2×10^{-9}	3×10^{-5}
Xenon (54)	Xe 131m	Sub	2×10^{-5}		4×10^{-7}	
	Xe 133	Sub	1×10^{-5}		3×10^{-7}	
	Xe 133m	Sub	1×10^{-5}		3×10^{-7}	
	Xe 135	Sub	4×10^{-6}		1×10^{-7}	
Ytterbium (70)	Yb 175	S	7×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-7}	3×10^{-3}	2×10^{-8}	1×10^{-4}
Yttrium (39)	Y 90	S	1×10^{-7}	6×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	6×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
	Y 91m	S	2×10^{-5}	1×10^{-1}	8×10^{-7}	3×10^{-3}
		I	2×10^{-5}	1×10^{-1}	6×10^{-7}	3×10^{-3}
	Y 91	S	4×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	8×10^{-4}	1×10^{-9}	3×10^{-5}
	Y 92	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}
	Y 93	S	2×10^{-7}	8×10^{-4}	6×10^{-9}	3×10^{-5}
		I	1×10^{-7}	8×10^{-4}	5×10^{-9}	3×10^{-5}
Zinc (30)	Zn 65	S	1×10^{-7}	3×10^{-3}	4×10^{-9}	1×10^{-4}
		I	6×10^{-8}	5×10^{-3}	2×10^{-9}	2×10^{-4}
	Zn 69m	S	4×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	7×10^{-5}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-3}	1×10^{-8}	6×10^{-5}

APPENDIX D

Concentrations in Air and Water Above Natural Background—Continued

(See notes at end of appendix)

Element (atomic number)	Isotope [1]		Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
Zinc (30)	Zn 69	S	7×10^{-6}	5×10^{-2}	2×10^{-7}	2×10^{-3}
		I	9×10^{-6}	5×10^{-2}	3×10^{-7}	2×10^{-3}
Zirconium (40)	Zr 93	S	1×10^{-7}	2×10^{-2}	4×10^{-9}	8×10^{-4}
		I	3×10^{-7}	2×10^{-2}	1×10^{-8}	8×10^{-4}
	Zr 95	S	1×10^{-7}	2×10^{-3}	4×10^{-9}	6×10^{-5}
		I	3×10^{-8}	2×10^{-3}	1×10^{-9}	6×10^{-5}
	Zr 97	S	1×10^{-7}	5×10^{-4}	4×10^{-9}	2×10^{-5}
		I	9×10^{-8}	5×10^{-4}	3×10^{-9}	2×10^{-5}
Any single radionuclide not listed above with decay mode other than alpha emission or spontaneous fission and with radioactive half-life less than 2 hours.		Sub	1×10^{-6}		3×10^{-8}	
Any single radionuclide not listed above with decay mode other than alpha emission or spontaneous fission and with radioactive half-life greater than 2 hours.			3×10^{-9}	9×10^{-5}	1×10^{-10}	3×10^{-6}
Any single radionuclide not listed above, which decays by alpha emission or spontaneous fission.			6×10^{-13}	4×10^{-7}	2×10^{-14}	3×10^{-8}

[1] Soluble (S); Insoluble (I).
[2] "Sub" means that values given are for submersion in a semispherical infinite cloud of airborne material.

NOTE: In any case where there is a mixture in air or water of more than one radionuclide, the limiting values for purposes of this Appendix should be determined as follows:

1. If the identity and concentration of each radionuclide in the mixture are known, the limiting values should be derived as follows: Determine, for each radionuclide in the mixture, the ratio between the quantity present in the mixture and the limit otherwise established in Appendix D for the specific radionuclide when not in a mixture. The sum of such ratios for all the radionuclides in the mixture may not exceed "1" (i.e., "unity").

EXAMPLE: If radionuclides A, B, and C are present in concentrations C_A, C_B, and C_C, and if the applicable MPC's, are MPC_A, and MPC_B, and MPC_C respectively, then the concentrations shall be limited so that the following relationship exists:

$$\frac{C_A}{MPC_A}+\frac{C_B}{MPC_B}+\frac{C_C}{MPC_C}\leq 1$$

2. If either the identity or the concentration of any radionuclide in the mixture is not known, the limiting values for purposes of Appendix D shall be:

a. For purposes of Table I, Col. 1—6×10^{-13}
b. For purposes of Table I, Col. 2—4×10^{-7}
c. For purposes of Table II, Col. 1—2×10^{-14}
d. For purposes of Table II, Col. 2—3×10^{-8}

3. If any of the conditions specified below are met, the corresponding values specified below may be used in lieu of those specified in paragraph 2 above.

a. If the identity of each radionuclide in the mixture is known but the concentration of one or more of the radionuclides in the mixture is not known, the concentration limit for the mixture is the limit specified in Appendix D for the radionuclide in the mixture having the lowest concentration limit; or

b. If the identity of each radionuclide in the mixture is not known, but it is known that certain radionuclides specified in Appendix D are not present in the mixture, the concentration limit for the mixture is the lowest concentration limit specified in Appendix D for any radionuclide which is not known to be absent from the mixture; or

c. Element (atomic number) and isotope	Table I Column 1 Air (μc/ml)	Table I Column 2 Water (μc/ml)	Table II Column 1 Air (μc/ml)	Table II Column 2 Water (μc/ml)
If it is known that Sr 90, I 125, I 126, I 129, I 131, (I 133, table II only), Pb 210, Po 210, At 211, Ra 223, Ra 224, Ra 226, Ac 227, Ra 228, Th 230, Pa 231, Th 232, Th-nat, Cm 248, Cf 254, and Fm 256 are not present	----	9×10^{-5}	----	3×10^{-6}
If it is known that Sr 90, I 125, I 126, I 129, (I 131, I 133, table II only), Pb 210, Po 210, Ra 223, Ra 226, Ra 228, Pa 231, Th-nat, Cm 248, Cf 254, and Fm 256 are not present	----	6×10^{-5}	----	2×10^{-6}
If it is known that Sr 90, I 129, (I 125, I 126, I 131, table II only), Pb 210, Ra 226, Ra 228, Cm 248, and Cf 254 are not present	----	2×10^{-5}	----	6×10^{-7}
If it is known that (I 129, table II only), Ra 226, and Ra 228 are not present	----	3×10^{-6}	----	1×10^{-7}
** If it is known that alpha-emitters and Sr 90, I 129, Pb 210, Ac 227, Ra 228, Pa 230, Pu 240, and Bk 249 are not present	3×10^{-9}	----	1×10^{-10}	----
If it is known that alpha-emitters and Pb 210, Ac 227, Ra 228, and Pu 241 are not present	3×10^{-10}	----	1×10^{-11}	----
If it is known that alpha-emitters and Ac 227 are not present	3×10^{-11}	----	1×10^{-12}	----
If it is known that Ac 227, Th 230, Pa 231, Pu 238, Pu 239, Pu 240, Pu 242, Pu 244, Cm 248, Cf 249 and Cf 251 are not present	3×10^{-12}	----	1×10^{-13}	----

4. If the mixture of radionuclides consists of uranium and its daughter products in ore dust prior to chemical processing of the uranium ore, the values specified below may be used in lieu of those determined in accordance with paragraph 1 above or those specified in paragraphs 2 and 3 above.

a. For purposes of Table I, Col. 1—1×10^{-10} μc/ml gross alpha activity; or 2.5×10^{-11} μc/ml natural uranium; or 75 micrograms per cubic meter of air natural uranium.

b. For purposes of Table II, Col. 1—3×10^{-12} μc/ml gross alpha activity; or 8×10^{-13} μc/ml natural uranium; or 3 micrograms per cubic meter of air natural uranium.

5. For purposes of this note, a radionuclide may be considered as not present in a mixture if (a) the ratio of the concentration of that radionuclide in the mixture (C_A) to the concentration limit for that radionuclide specified in Table II of Appendix D (MPC_A) does not exceed 1/10, (i.e. $\frac{C_A}{MPC_A}\leq\frac{1}{10}$) and (b) the sum of such ratios for all the radionuclides considered as not present in the mixture does not exceed ¼ i.e.

$$\frac{C_A}{MPC_A}+\frac{C_B}{MPC_B}+\ldots\ldots\leq 1/4).$$

**ERRATUM: This line should read: "210, Ac 227, Ra 228, Pa 230, Pu 241, and Bk 249 are not"

The rules contained herein shall take effect on October 1, 1971 as provided in Section 227.026 (1), Wis. Stats., subject to the provisions of Section 14.06, Wis. Stats.

Wilbur J. Schmidt
Secretary
Department of Health & Social Services

Dated August 23, 1971

Seal

State of Wisconsin \ DEPARTMENT OF HEALTH AND SOCIAL SERVICES

DIVISION OF HEALTH
MAIL ADDRESS: P. O. BOX 309
MADISON, WISCONSIN 53701

August 23, 1971

IN REPLY PLEASE REFER TO:

Mr. James J. Burke
Revisor of Statutes
25 N. State Capitol
Madison, Wisconsin

Dear Mr. Burke:

As provided in Section 227.023, Wis. Stats., there is hereby submitted a certified copy of Section H 57.15, Wisconsin Administrative Code, pertaining to the concentration of specific waste radioactive isotopes in air and water, as adopted by the Department of Health & Social Services Board on August 11, 1971.

These rules are being submitted to the Governor pursuant to Section 14.06, Wis. Stats., and to the Secretary of State as required by Section 227.023, Wis. Stats.

It is hoped that the rules can be published in the September 1971 edition of the Wisconsin Administrative Register and become effective on October 1, 1971.

Sincerely yours,

George H. Handy, M.D.

George H. Handy, M.D.
State Health Officer

GHH:ew
Enclosures